

おうちで楽しく
理科実験にチャレンジ!



今回の実験

シュワシュワ入浴剤をつくろう ～二酸化炭素の性質～

重曹をクエン酸などの酸と一緒に水に溶かすと、二酸化炭素の泡が発生します。重曹とクエン酸で、入浴剤作りにチャレンジしてみよう。

材料 重曹・クエン酸・無水エタノール・プラカップ・割りばし

実験方法



次回の実験は…

栄養分で
色が変わる
不思議な液体!!

身の回りの食べ物にたくさん含まれている栄養分であるデンプンを、色の変化で教えてくれる不思議な液体を使って実験します。栄養分によってどんな違いができるのか試してみよう!



エデュパーク館長
武田 浩司 先生

まとめ

発泡入浴剤には重曹(炭酸水素ナトリウム)と、フマル酸という酸が含まれています。この2つと水が反応することで「シュワシュワ」と二酸化炭素を発生します。入浴剤を作る実験ではフマル酸の代わりにクエン酸を使います。重曹とクエン酸を混ぜてかたまりにするため無水エタノールを使います。乾燥するとエタノールは蒸発してなくなり、重曹とクエン酸のかたまりである発泡入浴剤となります。